

تجربی - سوال ۲۷۰

شیوا حریری

علی جبرا | سایت تخصصی آموزش

۲۷۰- درباره واکنش $6I^{-}(aq) + 2MnO_4^{-}(aq) + 4H_2O(l) \rightarrow 2MnO_2(s) + 3I_2(s) + 8OH^{-}(aq)$ چند مورد از

مطالب زیر درست است؟ ← آیون تک اتمی و اکسنده، آیون چند اتمی است.

$$x + 4(-2) = -1$$

$$x = +7$$

$$x + 2(-2) = 0$$

$$x = +4$$

در این واکنش، کاهنده آیون تک اتمی و اکسنده، آیون چند اتمی است. عدد اکسایش منگنز در این واکنش، ۳ واحد تغییر کرده و به +۴ رسیده است.

در این واکنش، به ازای مصرف ۲ مول گونه اکسنده، ۶ مول الکترون مبادله می شود.

هر مول از یون کاهنده، یک مول الکترون از دست داده و یک مول نافلز مربوط آزاد می شود. ۰/۵

۳ (۴)

۴ (۳)

۱ (۲)

۲ (۱)

